

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



نموذج إجابة الامتحان الرسمي للدور الأول

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف الحادي عشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 06:33:01 2023-01-04

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الحادي عشر"

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

نموذج أسئلة الاختبار النهائي الموحد الدور الاول وفق منهج كامبردج الجديد	1
نموذج إجابة الاختبار النهائي الموحد الدور الاول	2
اختبار عملي حديث نموذج خامس	3
اختبار عملي حديث نموذج رابع	4
اختبار عملي حديث نموذج ثالث	5



نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني - الفترة المسائية

الدرجة الكلية: (60) درجة.

المادة: الكيمياء

تنبيه: نموذج الإجابة في (7) صفحات.

الدرجة الكلية	الدرجة الجزئية	الدرجة الجزئية	الدرجة الجزئية	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	الدرجة الجزئية	الدرجة الكلية
AO1	6.1	25	2	- أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى.	أي أنها تظهر نمطا متكررا عبر كل دورة. Na^+	أ	1
			1	-	Si <input checked="" type="checkbox"/>	ب	
AO1	6.1	26	1	- أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى.	تزيد قيم التوصيل الكهربائي عبر الفلزات في الدورة الثالثة من الصوديوم إلى الألومنيوم.	أ	2
AO2	6.2	26	2	- أقبل الإجابة إذا كتب الطالب، لأن كل ذرة ألومنيوم تمنح (3) الكترونات إلى بحر الإلكترونات غير المتمركزة عبر البنية الفلزية.	لأنه يوجد عدد أكبر من الإلكترونات غير المتمركزة المتاحة للتحرك عبر البنية الفلزية.	ب	
AO2	6.7	36	1	-	Na <input checked="" type="checkbox"/>	ج	

هدف التقويم	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الفرم

يتبع 2/

(2)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444 هـ - 2023/2022 م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني
المادة : الكيمياء

هدف التقويم	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الفرم
A02	6.3	27 - 29	1 1 1 3		-	3	
A02	6.10	38				أ	4

هدف التقويم	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	المرجع	الترتيب															
			1	- أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى.	<table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="2">العناصر</th> <th>الخاصية</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>X</td> <td>عنصر من المجموعة 14 (IV)</td> <td></td> </tr> <tr> <td>مرتفعة</td> <td>مرتفعة</td> <td>درجة الانصهار</td> </tr> <tr> <td>فلزية</td> <td>تساهمية</td> <td>الرابطه الكيميائية</td> </tr> <tr> <td>فلزية ضعيفة</td> <td>تساهمية ضعيفة</td> <td>التركيب البنائي</td> </tr> </tbody> </table>	العناصر		الخاصية	X	عنصر من المجموعة 14 (IV)		مرتفعة	مرتفعة	درجة الانصهار	فلزية	تساهمية	الرابطه الكيميائية	فلزية ضعيفة	تساهمية ضعيفة	التركيب البنائي		
العناصر		الخاصية																				
X	عنصر من المجموعة 14 (IV)																					
مرتفعة	مرتفعة	درجة الانصهار																				
فلزية	تساهمية	الرابطه الكيميائية																				
فلزية ضعيفة	تساهمية ضعيفة	التركيب البنائي																				
			1																			
			2																			
AO2	6.11	38	1	-	المجموعة 2 أو 3	ب																

يتبع /3

(3)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني
المادة : الكيمياء

هدف التقويم	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	المرجع	الترتيب
AO1	7.4	53	1	-	ΔH_F^θ <input type="checkbox"/>	أ	5

هدف التقويم	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الفرم
			2	- أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى.	هو التغير في المحتوى الحراري عندما يتكون مول واحد من مركب ما من عناصره الأولية في الظروف القياسية.	ب	
AO1	7.2	49	1	-	<p>- الرقم الذي يشير إلى التغير في المحتوى الحراري للتفاعل (ΔH) هو 2</p> <p>- الرقم الذي يشير إلى طاقة التنشيط للتفاعل (E_a) هو 1</p>	أ	6
			1				
			2				
			1				
1	<p>- حل آخر:</p> $\Delta H = - \frac{m \cdot c \cdot \Delta T}{n}$ $\Delta H = - \frac{(75 \times 4.18 \times 8.9)}{(0.025 \times 2.0)}$ $\Delta H = - 55803 J$ $\Delta H = \frac{- 55803}{1000} = -55.8 KJ$	$\Delta H = - \frac{m \cdot c \cdot \Delta T}{n}$ $\Delta H = - \frac{(75 \times 4.18 \times 8.9)}{(0.05 \times 1.0)}$ $\Delta H = - 55803 J$ $\Delta H = \frac{- 55803}{1000} = -55.8 KJ$	-	7			
AO2	7.5	55	1				

يتبع /4

(4)

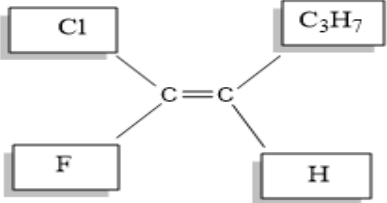
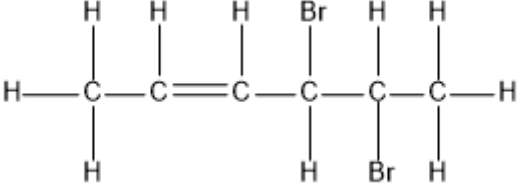
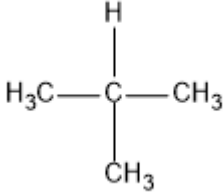
تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444 هـ - 2023/2022 م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

المادة : الكيمياء

هدف التقويم	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	العلامة	العلامة
AO2	7.7	66 + 67	1	$\Delta H_{rxn}^{\theta} = (E_{H-H}) + (E_{I-I}) + (-2E_{H-I})$ $\Delta H_{rxn}^{\theta} = (+436) + (+151) + (2 \times -299)$ $\Delta H_{rxn}^{\theta} = -11 \frac{KJ}{mol}$	تفاعل طارد للحرارة	-	8
			1				
			2				
AO2	7.6	57 - 59				أ	9
			2	كتابة الصيغ الكيميائية الموزونة للعناصر	معلومات إضافية		
			1	رسم المسار غير المباشر			
			2	تغيرات المحتوى الحراري القياسي التي تمثلها ΔH_1 و ΔH_2 ،			
			5				
1	$\Delta H_{rxn}^{\theta} = \Delta H_2^{\theta} - \Delta H_1^{\theta}$ $\Delta H_F^{\theta} = \left\{ (3\Delta H_F^{\theta} CO_2(g)) + (4\Delta H_F^{\theta} H_2O(l)) \right\} - \left\{ \Delta H_F^{\theta} C_3H_8(g) \right\}$ $\Delta H_F^{\theta} = \{ (3 \times -393.5) + (4 \times -285.8) \} - \{ -104.5 \}$ $\Delta H_{rxn}^{\theta} = -2219.2 KJ/mol$	ب					
1							
1							
3							

(5)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444 هـ - 2023/2022 م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني
المادة : الكيمياء

هدف التقويم	المخ رج التليمي	ال ص فحة	ال د رج ة	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	ا ل ا ت	ا ل م ف ر د ا ت
AO2	8.1	79 + 80	1	-	CH_2 <input checked="" type="checkbox"/>	-	10
AO1	8.8	103	2	-	تفاعل الأكسدة: تفاعل يتم خلاله إضافة الاكسجين أو فقد الهيدروجين أو إزالة إلكترونات أو زيادة عدد التأكسد لمادة ما.	-	11
AO1	8.7	97 + 98	2	-		-	12
AO2	8.4	84	2	-	5،4- ثنائي برومو-2-هكسين	أ	13
	8.1	87 + 88	1	-		ب	
AO2	8.6	94 + 95	2	-	 $CH_3 CH_2 CH_2 CH_3$	أ	14
			1	-	لأنه ألكان يحتوي على روابط أحادية مشبعة من النوع سيغما (σ) والتي لها إمكانية الدوران بحرية.	ب	

(6)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني
المادة : الكيمياء

الهدف التقويم	المخرج التعليمي	الاصححة	الدرجة	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الهدف التقويم
AO2	9.3	123	1	-	<input type="checkbox"/> يتغير <input type="checkbox"/> يحدث <input checked="" type="checkbox"/>	-	15
AO1	9.4	128	1	-	$\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\ & & \\ \text{Cl}-\text{C} & - & \text{C}-\text{Cl} \\ & & \\ \text{H} & & \text{H} \end{array}$	أ	16
			2	-	إضافة (الهلجنة)	ب	
AO1	9.5	132	2	-	$\begin{array}{c} \text{R} \\ \downarrow \\ \text{R} \rightarrow \text{C} + \text{v} \\ \uparrow \\ \text{R} \end{array}$	-	17
					بسبب زيادة مجموعات الألكيل المرتبطة بذرة الكربون ذات الشحنة الموجبة.		
AO2	9.7	124 + 125	1 1 1 3	-	$\begin{array}{l} \text{Cl} \cdot + \text{C}_4\text{H}_{10} \rightarrow \text{C}_4\text{H}_9 \cdot + \text{HCl} \\ \text{C}_4\text{H}_9 \cdot + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{C}_4\text{H}_9\text{Cl} + \text{Cl} \cdot \end{array}$	-	18
AO2	9.11	138	1	-	الصيغ البنائية للمركبين (A) و (B):	أ	19
			1	-	A) CH ₃ CH ₂ CH ₂ Br		
			1	-	B) CH ₃ HC=CH ₂		

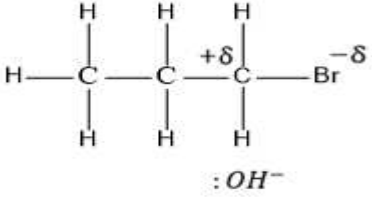
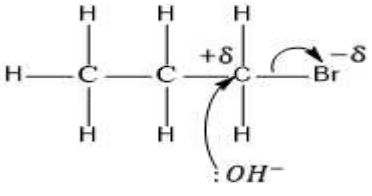
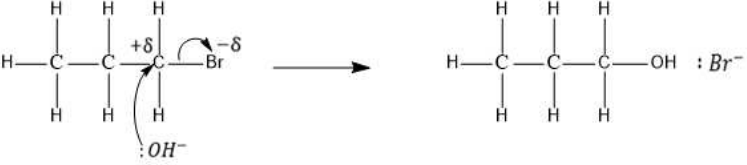
هدف التقويم	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الفرم
			1		الصيغ الهيكلية للمركبين (A) و (B):		
			4		 <p>معلومات إضافية: يمنح الطالب درجة لكل صيغة صحيحة.</p>		

يتبع 7/

(7)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
 للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م
 الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني
 المادة: الكيمياء

هدف التقويم	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الفرم
AO2	9.11	144	1	يحدث تفاعل استبدال نيوكليوفيلي عند تسخين محلول مائي من هيدروكسيد الصوديوم مع المركب $(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{Br})$ ، حيث يتم استبدال ذرة البروم بأيون الهيدروكسيد (OH^-) ويكون الناتج كحول، كما في الخطوات أدناه.			
			1		 <p>الخطوة الأولى: رسم الصيغة الموسعة، وإضافة رمز ثنائي القطب إلى الرابطة (C-Br).</p> <p>الخطوة الثانية: إضافة الأيون (OH^-) إلى الرسم.</p>	ب	19

هدف التقويم	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	معلومات إضافية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الوقت
			1		 <p style="text-align: center;">:OH⁻</p> <p>الخطوة الثالثة: توضيح اتجاه الأسهم المنحنية.</p>		
			1		 <p>الخطوة الرابعة: رسم المادتين الناتجتين.</p> 		
			4		<p>معلومات إضافية:</p> <p>- أقبل الخطأ المنقول من الجزئية (أ) في حال أجاب الطالب على الصيغة البنائية للمركب (A) بشكل خاطئ، ثم شرح آلية الاستبدال النيكلوفيلي للمركب الخطأ بشكل صحيح، ويمنح الطالب درجة الجزئية (ب) كاملة.</p>		

نهاية نموذج الإجابة